(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2001 年4 月5 日 (05.04.2001)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 01/23945 A1

(51) 国際特許分類6: G02C 7/04, C08F 290/06, A61F 2/16

(21) 国際出願番号:

PCT/JP99/05330

(22) 国際出願日:

1999年9月29日 (29.09.1999)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 株式会 社 クラレ (KURARAY CO., LTD.) [JP/JP]; 〒710-8622 岡山県倉敷市酒津1621番地 Okayama (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 安田徳元 (YA-SUDA, Tokugen) [JP/JP]. 井上 均 (INOUE, Hitoshi) [JP/JP]. 北島さつき (KITAJIMA, Satsuki) [JP/JP]. 佐藤正洋 (SATOH, Masahiro) [JP/JP]. 楊 武 (YANG, Wu) [JP/JP]; 〒600-8813 京都府京都市下京区中堂寺南町17 京都リサーチパーク 株式会社 関西新技術研

究所内 Kyoto (JP). 小村育男 (OMURA, Ikuo) [JP/JP]; 〒710-8622 岡山県倉敷市酒津1621番地 株式会社 ク ラレ内 Okayama (JP). 藤谷拓視 (FUJITANI, Takumi) [JP/JP]; 〒530-8611 大阪府大阪市北区梅田1丁目12番 39号 株式会社 クラレ内 Osaka (JP).

- (74) 代理人: 弁理士 辻 良子(TSUJI, Yoshiko); 〒101-0047 東京都千代田区内神田1丁目12番12号 美土代ビ ル Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (国内): CA, CN, KR, US.
- (84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

添付公開書類:

— 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: OCULAR LENS MATERIAL

(54) 発明の名称: 眼用レンズ材料

$$CH_{2}=C \xrightarrow{R^{1}} \begin{array}{c} R^{3} \\ C \\ C \\ R^{4} \end{array} \xrightarrow{R^{3}} \begin{array}{c} R^{5} \\ C \\ R^{5} \end{array} \xrightarrow{R^{7}} \begin{array}{c} R^{2} \\ C \\ R^{5} \end{array} \xrightarrow{R^{2}} C = CH_{2}$$

$$CH_{2}=C \xrightarrow{R^{10}} \begin{array}{c} C \\ C \\ C \\ C \end{array} \xrightarrow{R^{3}-Y}$$

$$(II)$$

$$CH_{2}=C \nearrow \begin{pmatrix} R^{12} & & & & & & & & \\ & & & & & & & & \\ & & & & & & & \\ & & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ &$$

(57) Abstract: An ocular lens material made of a copolymer of monomers respectively represented by formulae (I), (II), and (III), which has a well-balanced combination of mechanical strength, flexibility, oxygen permeability, shape stability, transparency, and hydrophilicity. [In the formulae, R¹ and R² each represents H or CH₃; R³ to R8 each represents a C₁₊₁₀ monovalent hydrocarbon group optionally substituted by fluorine (F); A¹ and A² each represents -O-, -S-, or -NR9- (wherein R9 represents H or a C₁₊₁₀ monovalent hydrocarbon group optionally substituted by F); X¹ and X² each represents a single bond or a divalent organic group; m is 0 to 300; R¹⁰ represents H or CH₃; A³ represents -O-, -S-, or -NR¹¹- (wherein R¹¹ represents H or a C₁₊₁₀ monovalent hydrocarbon group; R¹² represents H or CH₃; A⁴ represents -O-, -S-, or -NR¹³- (wherein R¹³ represents H or a C₁₊₁₀ monovalent hydrocarbon group optionally substituted by F); X³ represents a single bond or a divalent organic group; Z¹ to Z⁵ each represents either a C₁₊₁₀ monovalent hydrocarbon group optionally substituted by F or a group represented by -O-SiR¹⁵R¹⁶R¹² (wherein R¹⁵ to R¹² each represents either a C₁₊₁₀ monovalent hydrocarbon group optionally substituted by F or -O-R¹8 (wherein R¹⁵ to R¹² each represents either a C₁₊₁₀ monovalent hydrocarbon group optionally substituted by F or -O-R¹8 (wherein R¹⁵ to R¹² each represents either a C₁₊₁₀ monovalent hydrocarbon group optionally substituted by F or -O-R¹8 (wherein R¹⁵ to R¹² each represents either a C₁₊₁₀ monovalent hydrocarbon group optionally substituted by F)}; and n is 0 to 300.]

'O 01/23945 A1

(57) 要約:

下記の式(I)、式(II)及び式(III)の単量体の共重合体製の眼用レンズ 材料は、機械的強度、柔軟性、酸素透過性、形状安定性、透明性、親水 性をバランス良く備えている。

$$CH_{2}=C \xrightarrow{R^{1}} \begin{array}{c} R^{3} \\ C-A^{1}-X^{1}-\overset{1}{S}i-O \\ \overset{1}{\downarrow} A^{4} \end{array} \xrightarrow{R^{5}} \begin{array}{c} R^{7} \\ \overset{1}{\downarrow} i-X^{2}-A^{2}-C \\ \overset{1}{\downarrow} A^{3} \end{array} \xrightarrow{R^{10}} C=CH_{2}$$

$$CH_{2}=C \xrightarrow{R^{10}} \begin{array}{c} R^{10} \\ C-A^{3}-Y \\ 0 \end{array} (II)$$

$$CH_{2}=C \xrightarrow{R^{12}} \begin{array}{c} C-A^{4}-X^{3}-\overset{1}{\downarrow} i-O \\ \overset{1}{\downarrow} 2^{1} & \overset{1}{\downarrow} i-O \\ \overset{1}{\downarrow} 2^{2} & \overset{1}{\downarrow} i-Z^{4} \\ 0 & \overset{1}{\downarrow} i-Z^{4} \end{array} (III)$$

[式中、R¹とR²はH又はCH₃、R³~R⁸はフッ素(F)で置換・非置換のC_{1~10}の 1 価炭化水素基、A¹とA²は-O-、-S-又は-NR⁹-(R⁹はH又はFで置換・非置 換のC_{1~10}の1 価炭化水素基)、X¹及びX²は単結合又は2価有機基、nは0~ 300、R¹⁰はH又はCH₃、A³は-O-、-S-又は-NR¹¹-(R¹¹はH又はFで置換・非置 換のC_{1~10}の1価炭化水素基)、Yは単環式1価炭化水素基、R¹²はH又はCH₃、 A⁴は-O-、-S-又は-NR¹³-(R¹³はH又はFで置換・非置換のC_{1~10}の1価炭化水 素基、X³は単結合又は2価有機基、Z¹~Z⁵はFで置換・非置換のC_{1~10}の1価 炭化水素基、-OR¹⁴(R¹⁴はFで置換・非置換のC_{1~10}の1価炭化水素基又は-O-SiR¹⁵R¹⁶R¹⁷{R¹⁵~R¹⁷はFで置換・非置換のC_{1~10}の1価炭化水素基又は-O-R¹⁸(R¹⁸はFで置換・非置換のC_{1~10}の1価炭化水素基又は-O-R¹⁸(R¹⁸はFで置換・非置換のC_{1~10}の1価炭化水素基又は-O-R¹⁸(R¹⁸はFで置換・非置換のC_{1~10}の1価炭化水素基又は-O-R¹⁸(R¹⁸はFで置換・非置換のC_{1~10}の1価炭化水素基又は-O-R¹⁸(R¹⁸はFで置換・非置換のC_{1~10}の1価炭化水素基又は-O-R¹⁸(R¹⁸はFで置換・非置換のC_{1~10}の1価炭化水素基又は-O-R¹⁸(R¹⁸はFで置換・非置換のC_{1~10}の1価炭化水素基又は-O-R¹⁸(R¹⁸はFで置換・非置換のC_{1~10}の1価炭化水素基))で表される基、n は0~300を示す。]

明 細 書

眼用レンズ材料

技術分野

本発明は、眼用レンズ材料およびそれよりなる眼用レンズに関する。 より詳細には、本発明は、機械的強度、耐久性、柔軟性、酸素透過性、 形状安定性、透明性、親水性の諸特性をバランス良く備える眼用レンズ 材料および眼用レンズに関するものであり、本発明の眼用レンズ材料お よび眼用レンズは前記した特性を活かして特にコンタクトレンズ、眼内 レンズとして有用である。

10

5

技術背景

コンタクトレンズは一般にソフトコンタクトレンズとハードコンタクトレンズに大別される。従来、ソフトコンタクトレンズとしては、2ーヒドロキシエチルメタクリレートおよび/またはビニルピロリドンに由来する構造単位から主としてなる重合体製の含水性ソフトコンタクトレンズが主に市販されている。また、ハードコンタクトレンズとしては、メチルメタクリレート、フッ化アルキルメタクリレートまたはシリコーンメタクリレートに由来する構造単位から主としてなる重合体製のものが主に市販されている。

20 しかしながら、含水性ソフトコンタクトレンズは、装用感に優れるものの酸素透過性が低いために、長時間の装用が困難である。しかも、含水性ソフトコンタクトレンズは、その含水性という特性に起因して細菌やカビなどが繁殖し易く、そのため繁雑な殺菌消毒処理が必要であり、その上機械的強度に劣るという欠点を有している。



一方、ハードコンタクトレンズは、酸素透過性が比較的高く長時間の 装用が可能であり、また消毒なども不要であるが、硬質であることによ り装用感に劣るという欠点を有している。

そこで、上記した従来の含水性ソフトコンタクトレンズおよびハード コンタクトレンズの欠点を改善するために、シリコーンゴム製の非含水 性ソフトコンタクトレンズが開発されている。シリコーンゴム製の非含 水性ソフトコンタクトレンズは、酸素透過性が高く、非含水性で、柔軟 性に優れているため、長時間装用が可能で、装用感に優れ、消毒が不要 である。

5

15

25

10 しかしながら、シリコーンゴム製の非含水性ソフトコンタクトレンズは、機械的強度が低く、脆くて耐久性に劣っており、しかもコンタクトレンズ表面の撥水性が非常に高いために角膜に癒着して重大な眼障害を引き起こした例が報告されている。

そのため、シリコーンゴム製の非含水性コンタクトレンズにおける上 記した問題点を解決することを目的として、

- (1) 両末端に重合性不飽和基を有する2官能性シロキサンモノマーの単独重合体または前記2官能性シロキサンモノマーと(メタ)アクリル酸アルキルエステル等との共重合体よりなるコンタクトレンズ(特開昭54-24047号公報);
- 20 (2) 両末端に重合性不飽和基を有する2官能性シロキサンモノマーと(メタ)アクリル酸の多環式エステルとの共重合体よりなる非含水性 ソフトコンタクトレンズ(特開昭56-51714号公報);並びに
 - (3) トリス(トリメチルシロキシ)シリルプロピルメタクリレート、 炭素数2~8のフルオロアルキルアルコールの(メタ)アクリル酸エス テルおよび炭素数4~8の直鎖状アルコールのアクリル酸エステルの共 重合体よりなる非含水性ソフトコンタクトレンズ(特開昭63-373

15

20

25

12号公報);

などが提案されている。

しかしながら、上記(1)の非含水性コンタクトレンズは、酸素透過性の点では優れているものの、機械的強度および柔軟性の点で劣っている。また、上記(2)および(3)の非含水性コンタクトレンズは、酸素透過性、柔軟性および機械的強度のうちの1つまたは2つ以上の性質において劣っており、コンタクトレンズに必要とされる諸特性をバランスよく備えていない。

10 発明の開示

本発明の目的は、酸素透過性、機械的強度、耐久性および柔軟性に優れ、しかも形状安定性、透明性、水濡れ性などの諸特性に優れていて、 眼用レンズ材料および眼用レンズに必要とされる各種特性をバランス良 く備える高品質の眼用レンズ材料および眼用レンズを提供することであ る。

上記の目的を達成すべく本発明者らが検討を重ねた結果、分子の両端に重合性不飽和基を有する特定のオルガノシロキサン単量体、単環式炭化水素から誘導される1価の炭化水素基を有する特定の単量体、および特定の単官能性オルガノシロキサン単量体の3種の単量体から主としてなる単量体混合物を重合して得られる共重合体が、高い酸素透過性を有し、機械的強度、耐久性、柔軟性、形状安定性、透明性および水濡れ性に優れていて、眼用レンズ材料として適していること、そしてそれを用いて得られるコンタクトレンズや眼内レンズなどの眼用レンズが、視力矯正、装用感、取り扱い性、強度、耐久性、安全性などにおいて優れた効果を発揮し得ることを見出して本発明を完成した。

すなわち、本発明は、(a) 下記の一般式(I);

10

15

25



$$CH_{2}=C \xrightarrow{R^{1}} \begin{array}{c} R^{3} & R^{5} & R^{7} \\ C-A^{1}-X^{1}-S_{1}-O & S_{1}-O & S_{1}-X^{2}-A^{2}-C \\ 0 & R^{4} & R^{6} & R^{8} & O \end{array}$$

$$(1)$$

[式中、 R^1 および R^2 はそれぞれ独立して水素原子またはメチル基、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 および R^8 はそれぞれ独立してフッ素原子で置換されていてもよい炭素数 $1\sim10$ の1価の炭化水素基、 A^1 および A^2 はそれぞれ独立して酸素原子、硫黄原子または式: $-NR^9-($ 式中、 R^9 は水素原子またはフッ素原子で置換されていてもよい炭素数 $1\sim10$ の1価の炭化水素基を示す)で表される基、 X^1 および X^2 はそれぞれ独立して単結合または2価の有機基、そしてmは $0\sim300$ の整数を示す。」で表されるオルガノシロキサン単量体 [以下これを「2官能性オルガノシロキサン単量体 (I)」ということがある];

(b) 下記の一般式(II);

$$CH_{2} = C \xrightarrow{R^{10}} CH_{2} = C \xrightarrow{R^{10}} Y$$

$$C \xrightarrow{R^{10}} C \xrightarrow{R^{10}} Y$$

$$C \xrightarrow{R^{10}} C \xrightarrow{R^{10}} Y$$

$$C \xrightarrow{R^{10}} C \xrightarrow{R^{10}} Y$$

[式中、 R^{10} は水素原子またはメチル基、 A^{3} は酸素原子、硫黄原子または式: $-NR^{11}-$ (式中、 R^{11} は水素原子またはフッ素原子で置換されていてもよい炭素数 $1\sim10$ の1価の炭化水素基を示す)で表される基、Yは単環式炭化水素から誘導される1価の炭化水素基を示す。]



で表される単量体 [以下これを「単環式単量体 (II) 」ということがある] : 並びに、

(c) 下記の一般式(III);

5
$$CH_{2}=C$$

$$C-A^{4}-X^{3}-\begin{bmatrix} Z^{1} & Z^{3} & \\ & & \\ S_{1}-O & \\ & & \\ Z^{2} & \\ & & Z^{5} \end{bmatrix}$$

$$C = \begin{bmatrix} Z^{1} & Z^{3} & \\ & & \\ & & \\ & & \\ Z^{5} & \\ & & Z^{5} \end{bmatrix}$$
(III)

 10
 [式中、R¹²は水素原子またはメチル基、A⁴は酸素原子、硫黄原子または式: -NR¹³- (式中、R¹³は水素原子またはフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~10の1価の炭化水素基を示す)で表される基、 X³は単結合または2価の有機基、Z¹、Z²、Z³、Z⁴およびZ⁵はそれぞれ独立してフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~10の1価の炭化水素基、式: -OR¹⁴ (式中、R¹⁴はフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~10の1価の炭化水素基を示す)で表される基または式: -O-SiR¹⁵R¹⁶R¹⁷ {式中、R¹⁵、R¹⁶およびR¹⁷はそれぞれ独立してフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~10の1価の炭化水素基または式: -O-R¹⁸ (式中、R¹⁸はフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~10の1価の炭化水素基を示す)を示す}で表される基、そしてnは0~300の整数を示す。]

で表されるオルガノシロキサン単量体 [以下これを「単官能性オルガノシロキサン単量体(III) 」ということがある];

から主としてなる単量体混合物を重合して得られる共重合体からなることを特徴とする眼用レンズ材料である。

そして、本発明は上記した本発明の眼用レンズ材料よりなる眼用レン

ズ、特にコンタクトレンズおよび眼内レンズである。

発明を実施するための形態

5

15

20

上記したように、本発明の眼用レンズ材料は、上記の一般式(I)で表される2官能性オルガノシロキサン単量体(I)、一般式(II)で表される単環式単量体(II)および一般式(III)で表される単官能性オルガノシロキサン単量体(III)から主としてなる単量体混合物を重合して得られる共重合体からなっている。

2官能性オルガノシロキサン単量体(I)を示す上記の一般式(I) において、R¹およびR²はそれぞれ独立して(個別に)水素原子または メチル基である。

また、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 及び R^8 はそれぞれ独立してフッ素原子で置換されていてもよい炭素数 $1\sim10$ の1価の炭化水素基である。

そのうちでも、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R¹およびRঙは、それぞれ独立してアルキル基、シクロアルキル基、1価の芳香族基またはフッ素原子で置換されたこれらの基であることが好ましく、具体例としては、メチル基、エチル基、nープロピル基、イソプロピル基、nーブチル基、secーブチル基、tーブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、フェニル基、ベンジル基、2.2.2ートリフルオロエチル基、2.2.3、3ーテトラフルオロプロピル基、2.2、3、3ーペンタフルオロプロピル基、1ートリフルオロメチルー2、2、2ートリフルオロエチル基、2ー(パーフルオロブチル)エチル基、2ー(パーフルオロブチル)エチル基、2ー(パーフルオロブチル)エチル基、1H,1H,5Hーオクタフルオロペンチル基、1H,1H,7Hードデ

カフルオロヘプチル基、ペンタフルオロフェニル基などを挙げることが 25 できる。

特に、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)の製造の容易性、重合性、眼用レンズ材料の成形性などの点から、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 および R^8 は、炭素数 $1\sim3$ のアルキル基またはフッ素原子で置換されたアルキル基であることがより好ましく、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 および R^8 のすべてがメチル基であることがさらに好ましい。

5

10

15

20

25

R³、R⁴、R⁵、R⁶、R⁷およびR⁸が炭素数11以上の炭化水素基であると、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)の製造が困難になり、しかも重合性、眼用レンズ材料の成形性、親水性が低下する。

また、上記の一般式(I)において、 A^1 および A^2 はそれぞれ独立して酸素原子、硫黄原子または式: $-NR^9-$ (式中、 R^9 は水素原子またはフッ素原子で置換されていてもよい炭素数 $1\sim10$ の炭化水素基を示す)で表される基である。

前記の式:-NR®-で表される基において、R®が炭素数11以上の炭化水素基であると、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)の製造が困難になり、しかも重合性、眼用レンズ材料の成形性、親水性が低下する。

前記の式:-NR®-で表される基におけるR®の好ましい具体例としては、水素原子、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、t-ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、フェニル基、ベンジル基、2,2,2-トリフルオロエチル基、2,2,3,3-テトラフルオロプロピル基、2,2,3,3-テトラフルオロプロピル基、2,2,3,3-ペンタフルオロプロピル基、1-トリフルオロメチルー2,2,2-トリフルオロエチル基、2-(パーフルオロブチル)エチル基、2-(パーフルオロベナル)エチル基、2-(パーフルオロイナル)エチル基、1H,1H,5H-オクタフルオロペンチル基、1H,1H,7H-ドデカフルオロヘプチル基、ペンタフルオロフェニ

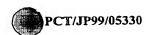
10

15

20

25





ル基などを挙げることができる。

 A^1 および A^2 は、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)の製造の容易性、重合性、眼用レンズ材料の成形性などの点から、酸素原子、或いは R^9 が水素原子または炭素数 $1\sim3$ のフッ素原子で置換されていてもよいアルキル基である $-NR^9$ -であることがより好ましく、酸素原子或いは R^9 が水素原子またはメチル基である $-NR^9$ -であることがさらに好ましく、酸素原子またはメチル基である $-NR^9$ -であることがさらに好ましく、酸素原子または-NH-であることが一層好ましい。

上記の一般式(I)において、X¹およびX²はそれぞれ独立して単結合または2価の有機基である。その際の2価の有機基の好ましい例としては、水酸基などの置換基を有していてもよいアルキレン基、オキシアルキレン基、ポリオキシアルキレン基、アルキレン基と(ポリ)オキシアルキレン基とが結合した基などを挙げることができる。

X¹および/またはX²がアルキレン基である場合は、炭素数1~6のアルキレン基または水酸基で置換されたアルキレン基であることが好ましく、その具体例としては、メチレン基、エチレン基、トリメチレン基、テトラメチレン基、ペンタメチレン基、ヘキサメチレン基、1ーヒドロキシートリメチレン基、2ーヒドロキシートリメチレン基、1ーヒドロキシーテトラメチレン基、2ーヒドロキシーテトラメチレン基、1ーヒドロキシーペンタメチレン基、2ーヒドロキシーペンタメチレン基、1ーヒドロキシーペキサメチレン基、2ーヒドロキシーペンタメチレン基、2ーヒドロキシーペナサメチレン基、2ーヒドロキシーへキサメチレン基はどを挙げることができる。アルキレン基の炭素数が7以上であると、眼用レンズ材料の成形性、機械的強度などが劣ったものになり易い。

また、 X^1 および/または X^2 がオキシアルキレン基またはポリオキシアルキレン基である場合は、オキシアルキレン単位におけるアルキレン基の炭素数が $1\sim6$ である(ポリ)オキシアルキレン基が好ましく、具

5

10

15

20

25

体例としては、(ポリ)オキシメチレン基、(ポリ)オキシエチレン基、(ポリ)オキシトリメチレン基、(ポリ)オキシイソプロピレン基、(ポリ)オキシテトラメチレン基、(ポリ)オキシペンタメチレン基、(ポリ)オキシへキサメチレン基などを挙げることができる。

その場合に、(ポリ)オキシアルキレン基におけるオキシアルキレン単位の繰り返し数が $1\sim100$ であることが好ましく、 $1\sim30$ であることがより好ましい。(ポリ)オキシアルキレン基におけるオキシアルキレン単位の繰り返し数が100を超えると、2官能性オルガノシロキサン単量体(1)の重合性、眼用レンズ材料の成形性および機械的強度が低下し易い。

 X^1 および/または X^2 がアルキレン基と(ポリ)オキシアルキレン基とが結合した基である場合は、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)の製造の容易性、眼用レンズ材料の成形性、機械的強度などの点から、アルキレン基の炭素数およびオキシアルキレン単位におけるアルキレン基の炭素数が $1\sim6$ であり、且つ(ポリ)オキシアルキレン基におけるオキシアルキレン単位の繰り返し数が $1\sim100$ 、特に $1\sim30$ であることが好ましい。

そのような基の具体例としては、オキシアルキレン単位の繰り返し数が1~100である、メチレン(ポリ)オキシエチレン基、エチレン(ポリ)オキシエチレン基、メチレン(ポリ)オキシプロピレン基、エチレン(ポリ)オキシプロピレン基、トリメチレン(ポリ)オキシプロピレン基などを挙げることができる。

上記した基のうちでも、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)の製造の容易性、重合性、眼用レンズ材料の成形性、機械的強度などの点から、 X^1 および X^2 が、メチレン基、エチレン基、トリメチレン基、テ

トラメチレン基、1ーヒドロキシートリメチレン基、2ーヒドロキシートリメチレン基、1ーヒドロキシーテトラメチレン基、2ーヒドロキシーテトラメチレン基、オキシアルキレン単位の繰り返し単位数が1~30である(ポリ)オキシメチレン基、(ポリ)オキシエチレン基、(ポリ)オキシトリメチレン基であることが好ましく、メチレン基、エチレン基、トリメチレン基、1ーヒドロキシートリメチレン基、2ーヒドロキシートリメチレン基、オキシエチレン単位の繰り返し数が1~30である(ポリ)オキシエチレン基であることがより好ましい。

5

10

25

一般式(I)において、mは0~300の整数であり、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)の重合性、眼用レンズ材料の成形性、機械的強度などの点から0~250であることが好ましく、0~200であることがより好ましい。

単環式単量体(II) を示す上記の一般式(II) において、R¹⁰は水素原子またはメチル基である。

15 また、A³は、酸素原子、硫黄原子または式:-NR¹¹-(式中、R¹¹は水素原子またはフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~10の1価の炭化水素基を示す)で表される基である。前記の式:-NR¹¹-で表される基において、R¹¹が炭素数11以上の炭化水素基であると、単環式単量体(II)の製造が困難になり、しかも重合性、眼用レンズ材料の成形性、親水性が低下する。

前記の式: $-NR^{11}$ -で表される基における R^{11} の好ましい具体例としては、水素原子、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、s e c-ブチル基、t-ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、フェニル基、ベンジル基、2, 2, 2, 2-トリフルオロエチル基、2, 2, 3, 3-テトラフルオロプロピル基、2, 2, 3, 3-ペンタフルオロプロピル基、1-トリフルオロメ

5

10

15

20

25

チルー2, 2, 2-トリフルオロエチル基、2-(パーフルオロブチル) エチル基、2-(パーフルオロヘキシル) エチル基、2-(パーフルオロオクチル) エチル基、1 H, 1 H, 5 H - オクタフルオロペンチル基、1 H, 1 H, 7 H - ドデカフルオロヘプチル基、ペンタフルオロフェニル基などを挙げることができる。

 A^3 は、単環式単量体(II)の製造の容易性、重合性、眼用レンズ材料の成形性などの点から、酸素原子、或いは R^{11} が水素原子または炭素数 $1\sim3$ のフッ素原子で置換されていてもよいアルキル基である $-NR^{11}$ -であることがより好ましく、酸素原子或いは R^{11} が水素原子またはメチル基である $-NR^{11}$ -であることがさらに好ましく、酸素原子または-NH-であることが一層好ましい。

また、一般式(II)において、Yは単環式炭化水素から誘導される1価の炭化水素基である。ここで、本発明でいう「単環式炭化水素」とは、Yが誘導される前記炭化水素が、2つ以上の単環が縮合してなる縮合環(例えばナフタレン環など)を有しておらず、単環式の炭化水素環のみを有する炭化水素であることを意味する。Yが誘導される単環式炭化水素は、単環式の炭化水素環のみを有する炭化水素である限りは、脂環式炭化水素または芳香族炭化水素のいずれであってもよい。また、前記単環式炭化水素は、単環式炭化水素環を分子中に1個だけ有する炭化水素であってもまたは分子中に2個以上の単環式炭化水素環を有する炭化水素であってもよい。

単環式炭化水素から誘導される基Yの具体例としては、シクロアルキル基、シクロアルキルアルキル基、フェニル基またはフェニルアルキル基であることが好ましく、具体例としては、シクロヘキシル基、シクロヘキシルプロピルスキシルメチル基、シクロヘキシルブチル基、シクロヘキシルブチル基、シクロヘキシルペンチル基、シクロヘキシルペンチル基、シクロヘキ

5

10

25

シルヘキシル基、フェニル基、ベンジル基、フェニルエチル基、フェニルプロピル基、フェニルブチル基、フェニルペンチル基、フェニルヘキシル基などを挙げることができ、これらの基は場合によりそのシクロヘキサン環やベンゼン環に置換基(例えばメチル基、エチル基、nープロピル基、イソプロピル基、nーブチル基、secーブチル基、tーブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、フェニル基、ビフェニル基、ベンジル基などの置換基)を1個または2個以上有していてもよい。

単環式単量体(II)の製造の容易性、重合性、眼用レンズ材料の機械的強度、柔軟性などの点から、Yはシクロヘキサン環を有する単環式炭化水素から誘導される基であることが好ましく、シクロヘキシル基であることがより好ましい。

そして、単官能性オルガノシロキサン単量体(III) を示す上記の一般式(III) において、 R^{12} は水素原子またはメチル基である。

15 また、A⁴は酸素原子、硫黄原子または式:-NR¹³-(式中、R¹³は水素原子またはフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~10の1価の炭化水素基を示す)で表される基である。前記の式:-NR¹³-で表される基において、R¹³が炭素数11以上の炭化水素基であると、単官能性オルガノシロキサン単量体(III)の製造が困難になり、しかも20 重合性、眼用レンズ材料の成形性、親水性が低下する。

前記の式: $-NR^{13}$ -で表される基における R^{13} の好ましい具体例としては、水素原子、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、s e c-ブチル基、t-ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、フェニル基、ベンジル基、2, 2, 2-トリフルオロエチル基、2, 2, 3, 3-ペンタフルオロプロピル基、1-トリフルオロメ

5

10

15

20

25

チルー2, 2, 2ートリフルオロエチル基、2ー(パーフルオロブチル) エチル基、2ー(パーフルオロヘキシル) エチル基、2ー(パーフルオロオクチル) エチル基、1H,1H,5Hーオクタフルオロペンチル基、1H,1H,7Hードデカフルオロヘプチル基、ペンタフルオロフェニル基などを挙げることができる。

 A^4 は、単官能性オルガノシロキサン単量体(III)の製造の容易性、重合性、眼用レンズ材料の成形性などの点から、酸素原子、或いは R^{13} が水素原子または炭素数 $1\sim3$ のフッ素原子で置換されていてもよいアルキル基である $-NR^{13}$ -であることがより好ましく、酸素原子或いは R^{13} が水素原子またはメチル基である $-NR^{13}$ -であることがさらに好ましく、酸素原子または-NH-であることが一層好ましい。

また、一般式(III) において、 X^3 は単結合または2価の有機基である。 X^3 が2価の有機基である場合の好ましい基としては、水酸基などの置換基を有していてもよいアルキレン基、オキシアルキレン基、ポリオキシアルキレン基、アルキレン基と(ポリ)オキシアルキレン基とが結合した基等を挙げることができる。

X³がアルキレン基である場合は、炭素数1~6のアルキレン基または水酸基で置換されたアルキレン基であることが好ましく、その具体例としては、メチレン基、エチレン基、トリメチレン基、テトラメチレン基、ペンタメチレン基、ヘキサメチレン基、1ーヒドロキシートリメチレン基、2ーヒドロキシートリメチレン基、1ーヒドロキシーテトラメチレン基、2ーヒドロキシーペンタメチレン基、1ーヒドロキシーペンタメチレン基、2ーヒドロキシーペンタメチレン基、1ーヒドロキシーペンタメチレン基、2ーヒドロキシーペンタメチレン基、1ーヒドロキシーへキサメチレン基、2ーヒドロキシーへキサメチレン基、2ーヒドロキシーへキサメチレン基などを挙げることができる。

アルキレン基の炭素数が7以上であると、眼用レンズ材料の成形性、

機械的強度などが劣ったものになり易い。

5

10

15

20

25

また、X³がオキシアルキレン基またはポリオキシアルキレン基である場合は、オキシアルキレン単位におけるアルキレン基の炭素数が1~6である(ポリ)オキシアルキレン基が好ましく、具体例としては、(ポリ)オキシメチレン基、(ポリ)オキシトリメチレン基、(ポリ)オキシイソプロピレン基、(ポリ)オキシテトラメチレン基、(ポリ)オキシペンタメチレン基、(ポリ)オキシへキサメチレン基などを挙げることができる。その場合に、(ポリ)オキシアルキレン基におけるオキシアルキレン単位の繰り返し数が1~100であることが好ましく、1~30であることがより好ましい。

(ポリ) オキシアルキレン基におけるオキシアルキレン単位の繰り返し数が100を超えると、単官能性オルガノシロキサン単量体(III) の重合性、眼用レンズ材料の成形性および機械的強度が低下し易い。

 X^3 がアルキレン基と(ポリ)オキシアルキレン基とが結合した基である場合は、単官能性オルガノシロキサン単量体(III)の製造の容易性、眼用レンズ材料の成形性、機械的強度などの点から、アルキレン基の炭素数およびオキシアルキレン単位におけるアルキレン基の炭素数が1~6であり、且つ(ポリ)オキシアルキレン基におけるオキシアルキレン単位の繰り返し数が1~100、特に1~30であることが好ましい。

そのような基の具体例としては、オキシアルキレン単位の繰り返し数が1~100である、メチレン(ポリ)オキシエチレン基、エチレン(ポリ)オキシエチレン基、メチレン(ポリ)オキシプロピレン基、エチレン(ポリ)オキシプロピレン基、トリメチレン(ポリ)オキシプロピレン基などを挙げることができる。

上記した基のうちでも、単官能性オルガノシロキサン単量体(III) の

製造の容易性、重合性、眼用レンズ材料の成形性、機械的強度などの点から、X³が、メチレン基、エチレン基、トリメチレン基、テトラメチレン基、1ーヒドロキシートリメチレン基、2ーヒドロキシートリメチレン基、1ーヒドロキシーテトラメチレン基、2ーヒドロキシーテトラメチレン基、オキシアルキレン単位の繰り返し単位数が1~30である(ポリ)オキシメチレン基、(ポリ)オキシエチレン基、(ポリ)オキシトリメチレン基であることが好ましく、メチレン基、エチレン基、トリメチレン基、1ーヒドロキシートリメチレン基、2ーヒドロキシートリメチレン基、オキシエチレン単位の繰り返し数が1~30である(ポリ)オキシエチレン基であることがより好ましい。

また、一般式(III) において、 Z^1 、 Z^2 、 Z^3 、 Z^4 および Z^5 はそれぞれ独立して、

- ① フッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~10の1価の炭化水素基:
- 2 式: $-OR^{14}$ (式中、 R^{14} はフッ素原子で置換されていてもよい炭素数 $1\sim10$ の1価の炭化水素基を示す)で表される基;または
 - ③ 式: $-O-SiR^{15}R^{16}R^{17}$ {式中、 R^{15} 、 R^{16} 及び R^{17} はそれぞれ独立してフッ素原子で置換されていてもよい炭素数 $1\sim10$ の1価の炭化水素基又は式: $-O-R^{18}$ (式中、 R^{18} はフッ素原子で置換されていてもよい炭素数 $1\sim10$ の1価の炭化水素基を示す)を示す で表される基;

のいずれかである。

5

10

20

25

 Z^1 、 Z^2 、 Z^3 、 Z^4 および/または Z^5 が、フッ素原子で置換されていてもよい炭素数 $1\sim10$ の1価の炭化水素基である上記①の場合における該炭化水素基、上記②の場合における炭化水素基 R^{14} 、上記③の場合における R^{15} 、 R^{16} および R^{17} がフッ素原子で置換されていてもよい

5

10

15

20

25

そのうちでも、前記した炭化水素基は、単官能性オルガノシロキサン 単量体(III) の製造の容易性、重合性、眼用レンズ材料の成形性などの 点から、炭素数1~3のアルキル基またはフッ素原子で置換されたアル キル基であることがより好ましく、メチル基であることがさらに好まし い。

前記炭化水素基が炭素数 1 1 以上の炭化水素基であると、単官能性オルガノシロキサン単量体(III)の製造が困難になり、しかも重合性、眼用レンズ材料の成形性、親水性が低下する。

一般式(III)における Z^1 、 Z^2 、 Z^3 、 Z^4 および Z^5 は、単官能性オルガノシロキサン単量体(III) の製造の容易性、重合性、眼用レンズ材料の成形性、親水性などの点から、炭素数 $1\sim3$ のアルキル基、 R^{14} が炭素数 $1\sim3$ のアルキル基である式; $-OR^{14}$ で示される基、 R^{15} 、 R^{16} および R^{17} が炭素数 $1\sim3$ のアルキル基である式:-O-Si $R^{15}R^{16}$

R¹⁷で示される基であることが好ましく、メチル基、メトキシ基および トリメチルシロキシ基のいずれかであることがより好ましい。

また、一般式(III) において、nは0~300の整数であり、0~200であることが好ましい。nが300を超えると、単官能性オルガノシロキサン単量体(III) の重合性、眼用レンズ材料の成形性、機械的強度などが低下する。

本発明の眼用レンズ材料は、上記した2官能性オルガノシロキサン単量体(I)、単環式単量体(II)および単官能性オルガノシロキサン単量体(III)から主としてなる単量体混合物を重合して得られる共重合体からなっている。

本発明の眼用レンズ材料を構成する共重合体は、単量体混合物の全重量に基づいて、2官能性オルガノシロキサン単量体(II)、単環式単量体(III) および単官能性オルガノシロキサン単量体(III)の合計含有量が、70重量%以上である単量体混合物を重合して得られる共重合体であることが好ましく、75重量%以上である単量体混合物を重合して得られる共重合体であることがより好ましく、80重量%以上である単量体混合物を重合して得られる共重合体であることがさらに好ましい。

単量体混合物における上記した3種の単量体の合計含有量が単量体混合物の全重量に基づいて70重量%未満であると、そのような単量体混合物を重合して得られる共重合体からなる眼用レンズ材料および眼用レンズの機械的強度、柔軟性および酸素透過性が低下する傾向がある。

眼用レンズ材料を構成する共重合体の製造に用いる単量体混合物における2官能性オルガノシロキサン単量体(I)、単環式単量体(II) および単官能性オルガノシロキサン単量体(III)の合計含有量の上限値は特に制限されず、単量体混合物がこれら3種の単量体のみからなっていてもよい(3者の合計含有量が100重量%であってもよい)。

5

10

15

20

5

10

25

さらに、本発明では、眼用レンズ材料を構成する共重合体の製造に用いる単量体混合物において、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)、単環式単量体(III) および単官能性オルガノシロキサン単量体(III) のそれぞれの含有量が、単量体混合物の全重量に基づいて、各々5~80重量%の範囲内であることが、眼用レンズ材料の機械的強度および柔軟性が一層良好になる点から好ましい。特に、単量体混合物が2官能性オルガノシロキサン単量体(I)、単環式単量体(II) および単官能性オルガノシロキサン単量体(III) の3者のみからなっている場合は、単量体混合物の全重量に基づいて、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)の含有量が10~80重量%の範囲であり、単環式単量体(II)の含有量が5~70重量%の範囲であり、単環式単量体(III)の含有量が5~70重量%の範囲であることが、眼用レンズ材料および眼用レンズを構成する共重合体の機械的強度および柔軟性が優れたものとなる点から好ましい。

15 眼用レンズ材料を構成する共重合体の製造に用いる上記した単量体混合物は、2官能性オルガノシロキサン単量体(II)、単環式単量体(III) および単官能性オルガノシロキサン単量体(III)と共に、必要に応じて、これらの単量体と共重合可能な他の単量体を含有していてもよい。併用し得る他の単量体としては、親水性単量体、疎水性単量体、多官能性の架橋用単量体などを挙げることができ、これらの単量体は単独で用いても、または2種以上を併用してもよい。

2官能性オルガノシロキサン単量体(I)、単環式単量体(II)および単官能性オルガノシロキサン単量体(III)と共に親水性単量体を併用すると、眼用レンズ材料および眼用レンズの親水性を向上させることができる。しかしながら、親水性単量体の使用量が多すぎると、眼用レンズの含水性が高くなり過ぎて、細菌やカビ類などが繁殖し易くなり殺菌

5

10

15

20

25

消毒処理が必要となるので、眼用レンズの殺菌消毒操作を不要なものとするためには、単量体混合物の全重量に基づいて、親水性単量体の含有量が25重量%未満であることが好ましく、20重量%未満であることがおらに好ましい。

また、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)、単環式単量体(II) および単官能性オルガノシロキサン単量体(III) と共に疎水性単量体を併用すると、眼用レンズ材料および眼用レンズの耐脂質付着性などを向上させることができる。しかしながら、疎水性単量体の使用量が多すぎると、眼用レンズ材料および眼用レンズの機械的強度、柔軟性および酸素透過性が低下する傾向があるので、前記した物性を良好なものとするために、単量体混合物の全重量に基づいて、疎水性単量体の含有量が30重量%未満であることが好ましく、25重量%未満であることがより好ましく、20重量%未満であることがさらに好ましい。

また、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)、単環式単量体(II) および単官能性オルガノシロキサン単量体(III) と共に更に他の多官能性の架橋用単量体を併用すると、眼用レンズ材料および眼用レンズの形状安定性を一層向上させることができる。しかしながら、架橋用単量体の使用量が多すぎると、眼用レンズ材料および眼用レンズの柔軟性が失われ、しかも酸素透過性が低下する傾向にあるので、架橋用単量体における官能基数にもよるが、例えば2官能性の架橋用単量体を用いる場合は、単量体混合物の全重量に基づいて、その含有量が20重量%未満であることが好ましく、15重量%未満であることがより好ましく、10重量%未満であることがさらに好ましい。

更に、本発明では、眼用レンズ材料および眼用レンズの機械的強度、 柔軟性、酸素透過性、形状安定性等の特性を良好なものとするために、 親水性単量体、疎水性単量体、架橋用単量体などの他の単量体の合計含

有量が、眼用レンズ材料を構成する共重合体の製造に用いる単量体混合物の全重量に基づいて、30重量%以下であることが好ましく、25重量%以下であることがより好ましく、20重量%以下であることがさらに好ましい。

上記した親水性単量体としては、2官能性オルガノシロキサン単量体 (I)、単環式単量体 (II) および単官能性オルガノシロキサン単量体 (III) と共重合体可能で且つ生体に有害でない親水性単量体のいずれも が使用でき、例えば、(メタ)アクリル酸、イタコン酸などの不飽和カルボン酸類およびそれらの塩;(メタ)アクリルアミド、N,Nージメチルアクリルアミド、N,Nージエチルアクリルアミド、Nーメチロールアクリルアミド、ジメチルアミノプロピル(メタ)アクリルアミド、

N-アクリロイルモルホリンなどの(メタ)アクリルアミド類; N-ビニルー2-ピロリドン、N-ビニルー2ーピペリドン、Nービニルー6
-ヘキサンラクタム、N-ビニルー3-メチルー2ーピロリドン、N-ビニルー3-メチルーピペリドン、N-ビニルー3-メチルー6-ヘキサンラクタムなどのN-ビニルラクタム類; 2-ヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、3-ヒドロキシプロピル(メタ)アクリレート、ポリエチレングリコール(メタ)アクリレートなどの水酸基含有(メタ)

アクリレート類; 2-(ジメチルアミノ) エチルメタクリレートなどのアミノ基含有(メタ) アクリレート類などを挙げることができる。これらの親水性単量体は、1種のみを使用してもまたは2種以上を使用してもよい。そのうちでも、親水性単量体としては、(メタ)アクリル酸、イタコン酸などの不飽和カルボン酸、N, N-ジメチルアクリルアミド、アクリルアミド、N-アクリロイルモルホリンなどの(メタ) アクリルアミド類が、重合性、成形性、重合により得られる眼用レンズ材料の親

水性のバランスの点から好ましく用いられる。

15

20

25

PCT/JP99/05330 WO 01/23945

5

10

15

25

上記した疎水性単量体としては、2官能性オルガノシロキサン単量体 (I)、単環式単量体(II)および単官能性オルガノシロキサン単量体 (III) と共重合体可能で且つ生体に有害でない疎水性単量体のいずれも が使用でき、例えば、メチル(メタ)アクリレート、エヂル(メタ)ア クリレート、イソプロピル (メタ) アクリレート、nーブチル (メタ) アクリレート、 t ーブチル (メタ) アクリレート、イソブチル (メタ) アクリレート、 t ーアミル (メタ) アクリレート、2 ーエチルヘキシル (メタ) アクリレート、ラウリル (メタ) アクリレートなどの (メタ) アクリル酸の炭素数1~30のアルキルエステル類;2,2,2-トリ フルオロエチル (メタ) アクリレート、2, 2, 3, 3ーテトラフルオ ロプロピル (メタ) アクリレート、2、2、3、3、3ーペンタフルオ ロプロピル (メタ) アクリレート、2, 2, 2-トリフルオロー1-ト リフルオロメチルエチル (メタ) アクリレート、2ーヒドロキシー4, 4, 5, 5, 6, 6, 7, 7, 8, 8, 9, 9, 10, 11, 11, 1 1-ヘキサデカフルオロー10-トリフルオロメチルウンデシル(メタ) アクリレートなどの(メタ)アクリル酸の炭素数1~30のフッ素置 換アルキルエステル類;スチレン、メチルスチレンなどの芳香族ビニル 化合物;酢酸ビニルなどの脂肪族カルボン酸のビニルエステル類;イタ コン酸メチル、クロトン酸メチルなどのイタコン酸またはクロトン酸の アルキルエステル類などを挙げることができる。これらの疎水性単量体 20 は、1種のみを使用してもまたは2種以上を使用してもよい。そのうち でも、眼用レンズ材料および眼用レンズの耐脂質付着性、酸素透過性、 機械的強度が良好になる点から、疎水性単量体としては(メタ)アクリ ル酸の炭素数1~30のフッ素置換アルキルエステル類、(メタ)アク リル酸の炭素数1~30のアルキルエステル類が好ましい。

上記した多官能性の架橋用単量体としては、2官能性オルガノシロキ

PCT/JP99/05330 WO 01/23945

サン単量体(I)、単環式単量体(II)および単官能性オルガノシロキサ ン単量体(III) と共重合して架橋構造を共重合体中に形成することがで き目つ生体に有害でない架橋用単量体のいずれもが使用でき、例えば、 エチレングリコールジ (メタ) アクリレート、ジエチレングリコールジ (メタ) アクリレート、トリエチレングリコールジ (メタ) アクリレー ト、テトラエチレングリコールジ(メタ)アクリレート、ノナエチレン グリコールジ (メタ) アクリレート、テトラデカエチレングリコールジ (メタ) アクリレート、アリル (メタ) アクリレート、トリメチロール プロパントリ(メタ)アクリレート、1,3-ブタンジオールジ(メタ)アクリレート、1,4-ブタンジオールジ(メタ)アクリレート、1, 10 6 - ヘキサンジオールジ(メタ)アクリレート、1.9 - ノナンジオー ルジ (メタ) アクリレート、1, 10-デカンジオールジ (メタ) アク リレート、ネオペンチルグリコールジ(メタ)アクリレート、2,2-フェニル〕プロパンなどを挙げることができ、これらの架橋用単量体は 15 1種のみを用いてもまたは2種以上を用いてもよい。

5

また、着色した眼用レンズ材料(共重合体)を得る目的で、単量体混 合物中に色素を添加してもよい。

2 官能性オルガノシロキサン単量体(I)、単環式単量体(II)、単 官能性オルガノシロキサン単量体(III) および必要に応じて他の重合性 20 単量体や色素などを含む上記した単量体混合物を、ラジカル重合、アニ オン重合、カチオン重合、放射線重合などの公知の重合方法を採用して 重合させることによって、本発明の眼用レンズ材料を構成する共重合体 を製造することができる。

重合開始剤の種類などは特に制限されず、重合方法に応じて既知のも 25 のを使用することができ、例えば、熱ラジカル重合によって眼用レンズ

5

10

25

材料を構成する共重合体を製造する場合は、ベンゾイルパーオキサイド、イソプロピルパーカーボネート、ラウリロイルパーオキシド、メチルエチルケトンパーオキシド、2・2'ーアゾビスイソブチロニトリル、2・2'ーアゾビスメチルバレロニトリル、2・2'ーアゾビスイソブチルアミド、2・2'ーアゾビスイソブチルアミド、2・2'ーアゾビスイソが野ジメチルがレロニトリル、2・2'ーアゾビスイソブチルアミド、2・2'ーアゾビスイソ酪酸ジメチルなどの公知の熱ラジカル重合開始剤を用いて常法にしたがって重合すればよい。また、光ラジカル重合によって眼用レンズ材料を構成する共重合体を製造する場合は、例えば、ジエトキシアセトフェノン、1ーヒドロキシシクロヘキシルフェニルケトン、2・2ージメトキシー2ーフェニルアセトフェノン、フェノチアジン、ジイソプロピルキサントゲンジスルフィド、ベンゾイン、ベンゾインメチルエーテルなどの光ラジカル重合開始剤を用いて、紫外線、可視光線、X線、電子線などのエネルギー線を照射して常法にしたがって重合すればよい。

15 重合に当たって、重合開始剤の使用量が少なすぎると共重合体の製造に長時間を要し、一方多すぎると生成する共重合体に亀裂が生じ易いので、重合開始剤の使用量を適当な範囲にすることが肝要である。一般的には、重合開始剤の使用量は、単量体混合物の全重量に基づいて、0.001~5重量%の範囲内であることが好ましく、0.004~4 重量%の範囲内であることがより好ましく、0.01~3重量%の範囲内であることがより好ましく、0.01~3重量%の範囲内であることがさらに好ましい。

上記した眼用レンズ材料(共重合体)よりなる眼用レンズの製造に当たっては、プラスチック製の眼用レンズの製造に従来から採用されている方法のいずれもが使用でき、特に制限されない。例えば、眼用レンズは、

(1) 2官能性オルガノシロキサン単量体(I)、単環式単量体(II)、

5

10

15

20

25

単官能性オルガノシロキサン単量体(III) および必要に応じて他の重合 性単量体や色素などを含有する単量体混合物を重合・成形して、本発明 の眼用レンズ材料(共重合体)よりなる所定形状の成形品(例えばシート 状物、板状物、ブロック状成形品など)を製造し、その成形品を切削、 研磨して眼用レンズを製造するレースカット法;

- (2) 2官能性オルガノシロキサン単量体(I)、単環式単量体(II)、 単官能性オルガノシロキサン単量体(III) および必要に応じて他の重合 性単量体や色素などを含有する単量体混合物を、眼用レンズに相当する 型キャビティーを有する型内に充填して型内で重合・成形して眼用レン ズを製造するモールド法;
- (3) 回転軸の周りに高速回転する型面に2官能性オルガノシロキサン単量体(I)、単環式単量体(II)、単官能性オルガノシロキサン単量体(III) および必要に応じて他の重合性単量体や色素などを含有する単量体混合物を滴下し、単量体混合物を型面上で放射状に流延拡散させると同時に重合・成形して眼用レンズを製造するスピンキャスト法:などの方法を採用して製造することができる。

本発明の眼用レンズ材料は柔軟性の高い非含水性材料であり、そのため、コンタクトレンズや眼内レンズなどの眼用レンズの製造に当たっては、上記した(2)のモールド法および(3)のスピンキャスト法を採用すると、目的とする眼用レンズをより高い寸法精度で製造することができるので好ましい。

本発明の眼用レンズ、特にコンタクトレンズおよび眼内レンズでは、 レンズ表面を親水化して水濡れ性を向上させておくことが好ましい。眼 用レンズの親水化に当たっては、眼用レンズの表面を親水化し得るいず れの方法を採用してもよく、例えば、眼用レンズをアルカリ水で処理す る方法、ガス気流下にグロー放電によりプラズマ処理する方法、眼用レ

ンズ表面に親水性単量体をグラフト重合させる方法、眼用レンズのモールド成形と同時にその表面を親水化する方法などを挙げることができる。特に、眼用レンズのモールド成形と同時に表面を親水化する前記第3の方法を行うに当たって、親水性の型表面を有する型を使用し、その型表面に親水性単量体をコーティングした後、その型内に重合性組成物を導入して、重合性組成物の重合と型表面にコーティングした親水性単量体の重合を同時に行って親水性表面を有する成形品を製造する方法、すなわち本発明者らが先に開発した方法(特願平9-293299号)が好ましく採用される。

10

15

20

25

5

実施例

以下に本発明について実施例などにより具体的に説明するが、本発明はそれにより何ら限定されない。以下の例においては、眼用レンズ材料または眼用レンズ(コンタクトレンズ)の各物性の測定または評価は以下のようにして行った。また、特に断らない限り、以下の実施例および比較例中の「部」は重量部を表す。

(1)酸素透過係数(Dk):

下記の実施例および比較例で得られた眼用レンズ材料(共重合体)から、厚さが0.2~0.7 mmの間でそれぞれ異なる5つの試験片(直径15 mm)を切り出し、それらの試験片の35℃における蒸留水中での酸素透過率を製料研式フイルム酸素透過率計(理科精機工業株式会社製)により測定し、それにより得られた測定値を、厚さの逆数をX軸とし、酸素透過率の逆数をY軸とするグラフ上にプロットし、回帰直線のY切片を読みとり、その逆数を酸素透過係数(単位:cc・cm/cm²・sec・mmHg)とした。

(2) 弾性率:

下記の実施例および比較例で得られた眼用レンズ材料(共重合体)から一辺の長さが5.0mmの立方体状の試験片を切り出し、この試験片を用いて、試験機(マックサイエンス社製「TMA-4000」)を使用して、最大荷重500g、荷重面積0.785mm²(直径1mmの円)の条件下に、荷重を徐々に増加させながら圧縮試験を行い、試験片の歪み(単位:%)をX軸とし、応力(単位:g/mm²)をY軸とするグラフを作成し、このグラフにおける直線部分の傾きから弾性率(単位:MPa)を求めた。

(3)極限歪み:

5

20

25

10 下記の実施例および比較例で得られた眼用レンズ材料(共重合体)から一辺の長さが5.0mmの立方体状の試験片を切り出し、この試験片を用いて、試験機(マックサイエンス社製「TMA-4000」)を使用して、最大荷重500g、荷重面積0.785mm²(直径1mmの円)の条件下に、荷重を徐々に増加させながら試験片を圧縮し、試験片が破損した時点での変位[試験片がへこんだ深さ(単位:mm)]を測定して、下記の数式により極限歪み(%)を求めた。なお、試験片が破損しなかった場合は、最大荷重を負荷した時点(荷重500gを負荷した時点)での変位を測定し、下記の数式から極限歪みを求めた。

この方法により得られた極限歪みの値が大きいほど試験片(眼用レンズ材料)が脆くなく、耐久性の点で優れていることを意味する。

極限歪み (%) = $(h/H) \times 100$

[式中、hは試験片破損時または最大荷重負荷時の試験片の変位(mm)を示し、Hは荷重負荷前の試験片の高さ(mm)を示す。]

(4).透明性:

下記の実施例および比較例で得られた眼用レンズ材料(共重合体)を 目視により観察して、透明であって濁りが認められないものを透明性良 好(◎)および白濁しているものを透明性不良(×)として評価した。

5 (5)接触角:

接触角測定装置(エルマ光学製「G-I」)を使用して、下記の実施 例および比較例で得られたコンタクトレンズの前面の水に対する接触角 を25℃の雰囲気下に液滴法で測定した。

(6) 形状安定性:

10 下記の実施例および比較例で得られたコンタクトレンズを、生理食塩水中に6カ月間浸漬し(浸漬処理中の平均水温約20℃)、6カ月後にベースカーブの測定を行って、その変動幅が0.1mm未満のものを形状安定性良好(◎)、および0.1mm以上のものを形状安定性不良(×)として評価した。

15 また、下記の実施例および比較例で用いた単量体の略号および内容は 以下のとおりである。

(i) $\underline{MPPS-60}$: 下記の化学式(i) で表される 2 官能性オルガ ノシロキサン単量体(I)。

MPPS-60

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{2} = \text{C} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{C} \\$$

25

(ii) MPPS-40: 下記の化学式(ii) で表される 2 官能性オルガ ノシロキサン単量体(I)。

MPPS-40

 $\begin{array}{c} \text{CH}_{2} = \text{C} \\ \text{CH}_{2} = \text{C} \\ \text{C} \\ \text{C} \\ \text{C} \\ \text{C} \\ \text{C} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{C} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{C} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{C} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{4} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{4} \\ \text{CH}_{5} \\ \text$

(iii) MACE: 下記の化学式(iii) で表される単環式単量体(II)(メタクリル酸シクロヘキシルエステル)。

MACE

$$CH_2 = C \xrightarrow{CH_3} C \xrightarrow{(iii)}$$

(iv) <u>MPTTS</u>:下記の化学式(iv)で表される単官能性オルガノシロキサン単量体(III)。

мрттѕ

$$CH_{2}=C \begin{picture}(20,0) \put(0,0){\line(0,0){100}} \put(0,0){\line$$

25

20

15

(v) <u>MPMTS</u>:下記の化学式(v)で表される単官能性オルガノシロキサン単量体(III)。

MPMTS

5
$$CH_{2}=C$$
 CH_{3}
 CH_{3}

(vi)MMPPS: 下記の化学式(vi)で表される単官能性オルガノシ10ロキサン単量体(III)。

MMPPS

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{2} = \text{C} \\ \text{C} \\ \text{C} \\ \text{O} \\ \text{C} \\ \text{C} \\ \text{O} \\ \text{CH}_{2})_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{S}_{i} = \text{O} \\ \text{S}_{i} = \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{4} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{4} \\ \text{CH}_{5} \\$$

《実施例1》

15

20

25

(1) (i) 2官能性オルガノシロキサン単量体(I) (MPPS-60)65部、単環式単量体(II) (MACE)15部および単官能性オルガノシロキサン単量体(III) (MPTTS)20部を混合し、これにベンゾインメチルエーテル(光重合開始剤)0.5部を加えて重合性単量体混合物を調製し、これを脱気後、テフロン製のスペーサーを載せた石英ガラス板上に流下し、その上に石英ガラス板をさらに被せ、150Wの高圧水銀灯にて10分間光照射を行って共重合体を製造した。これによって無色透明の共重合体が得られた。

(ii) 上記(i)で得られた共重合体を石英ガラス板より剥離して、該 共重合体よりなる眼用レンズ材料を得た。この眼用レンズ材料は、下記 の表1に示すように濁りが全くなく透明であり、光学歪みがなかった。

- (iii) 上記(ii)で得られた眼用レンズ材料から、酸素透過係数測定用の厚さが0.2~0.7mmの間でそれぞれ異なる5つの試験片(直径15mm)、並びに弾性率測定用および極限歪み測定用の一辺の長さが5.0mmの立方体状の試験片を切り出して、上記した方法で酸素透過係数、弾性率および極限歪みを測定したところ下記の表1に示すとおりであった。
- (2)(i) コンタクトレンズ製造用のポリビニルアルコール製の型(型材:株式会社クラレ製「ポバールCP-1000」)の内面に、2-メタクリロイルオキシエチルホスホリルコリン(親水性単量体)の3%イソプロパノール溶液をコーティングした後乾燥させて、型内面に親水性単量体層を形成したコンタクトレンズ製造用型を準備した。
- (ii) 上記(i)で準備したコンタクトレンズ製造用型に、上記(1)の(i)で用いたのと同じ重合性単量体混合物を充填して、150Wの高圧水銀灯から光照射して10分間光重合を行った後、型ごと水中に浸漬してポリビニルアルコール製の型を水中で溶解させることによって、コンタクトレンズを製造した。これにより得られたコンタクトレンズは、透明で、表面が平滑であり、水濡れ性に優れていた。このコンタクトレンズの水に対する接触角および形状安定性を上記した方法で測定したところ、下記の表1に示すとおりであった。

《実施例2》

5

(1) (i) 2官能性オルガノシロキサン単量体(I) (MPPS-40) 65部、単環式単量体(II) (MACE) 15部および単官能性オルガノシロキサン単量体(III) (MPTTS) 20部を混合し、これ

にベンゾインメチルエーテル(光重合開始剤)0.5部を加えて重合性 単量体混合物を調製し、これを脱気後、テフロン製のスペーサーを載せ た石英ガラス板上に流下し、その上に石英ガラス板をさらに被せ、150 Wの高圧水銀灯から10 分間光照射を行って共重合体を製造した。こ れにより得られた共重合体は無色透明であった。

- (ii) 上記(i)により得られた共重合体を石英ガラス板より剥離することによって該共重合体よりなる眼用レンズ材料を得た。この眼用レンズ材料は、下記の表1に示すように濁りが全くなく透明であり、光学 歪みがなかった。
- 10 (iii) 上記(ii)で得られた眼用レンズ材料から、酸素透過係数測定用の厚さが0.2~0.7 mmの間でそれぞれ異なる5つの試験片(直径15 mm)、並びに弾性率測定用および極限歪み測定用の一辺の長さが5.0 mmの立方体状の試験片を切り出して、上記した方法で酸素透過係数、弾性率および極限歪みを測定したところ下記の表1に示すとおりであった。
 - (2) (i) コンタクトレンズ製造用のポリプロピレン製の型を準備し、この型内に、上記(1)の(i)で用いたのと同じ重合性単量体混合物を充填して、150 Wの高圧水銀灯から光照射して10 分間光重合を行って、コンタクトレンズ状成形品を製造した。
- 20 (ii) 上記(i)で得られたコンタクトレンズ状成形品を酸素気流下にプラズマ処理して表面を親水化したコンタクトレンズを製造した。これにより得られたコンタクトレンズは、透明で、表面が平滑であり、水濡れ性に優れていた。このコンタクトレンズの水に対する接触角および形状安定性を上記した方法で測定したところ、下記の表1に示すとおりであった。

《実施例3および4》

5

(1). 実施例1におけるのと同じ単量体、すなわち2官能性オルガノシロキサン単量体(I)(MPPS-60)、単環式単量体(II)(MACE)および単官能性オルガノシロキサン単量体(III)(MPTTS)を使用し、これらの単量体の配合量を下記の表1に示すように変えた以外は実施例1の(1)及び(2)と同様にして眼用レンズ材料およびコンタクトレンズを製造した。

(2) 上記(1)で得られた眼用レンズ材料の透明性、酸素透過係数、弾性率および極限歪みの評価および測定、並びに上記(1)で得られたコンタクトレンズの水に対する接触角および形状安定性の測定を上記した方法で行ったところ、下記の表1に示すとおりであった。

《実施例5~9》

5

10

15

20

25

- (1) 2官能性オルガノシロキサン単量体(I)、単環式単量体(II) および単官能性オルガノシロキサン単量体(III) として、下記の表 2 に示す種類の単量体を表 2 に示す割合で用いて、それ以外は実施例 1 の(1) および(2) と同様にして眼用レンズ材料およびコンタクトレンズを製造した。
- (2) 上記(1)で得られた眼用レンズ材料の透明性、酸素透過係数、 弾性率および極限歪みの評価および測定、並びに上記(1)で得られた コンタクトレンズの水に対する接触角および形状安定性の測定を上記し た方法で行ったところ、下記の表2に示すとおりであった。

《比較例1》

単量体として、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)(MPPS-60)を単独で使用し、それ以外は実施例1の(1)および(2)と同様にして眼用レンズ材料およびコンタクトレンズを製造した。これにより得られた眼用レンズ材料の透明性、酸素透過係数、弾性率および極限歪みの評価および測定、並びにコンタクトレンズの水に対する接触角

《比較例2》

5

10

15

20

25

単量体として、単官能性オルガノシロキサン単量体(III) (MPTTS)を単独で使用し、それ以外は実施例1の(1)および(2)と同様にして眼用レンズ材料およびコンタクトレンズを製造した。これにより得られた眼用レンズ材料の透明性、酸素透過係数、弾性率および極限歪みの評価および測定、並びにコンタクトレンズの水に対する接触角および形状安定性の測定を上記した方法で行ったところ、下記の表3に示すとおりであった。

《比較例3》

単量体として、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)(MPPS -60)および単環式単量体(II)(MACE)を下記の表3に示す配合量で使用し、それ以外は実施例1の(1)および(2)と同様にして眼用レンズ材料およびコンタクトレンズを製造した。これにより得られた眼用レンズ材料の透明性、酸素透過係数、弾性率および極限歪みの評価および測定、並びにコンタクトレンズの水に対する接触角および形状安定性の測定を上記した方法で行ったところ、下記の表3に示すとおりであった。

《比較例4》

単量体として、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)(MPPS-60)および単官能性オルガノシロキサン単量体(III)(MPTTS)を下記の表3に示す配合量で使用し、それ以外は実施例1の(1)および(2)と同様にして眼用レンズ材料およびコンタクトレンズを製造した。これにより得られた眼用レンズ材料の透明性、酸素透過係数、弾性率および極限歪みの評価および測定、並びにコンタクトレンズの水に対





する接触角および形状安定性の測定を上記した方法で行ったところ、下 記の表3に示すとおりであった。

[表 1]

	実施例	実施例	実施例	実施例
	1	2	3	4
【原料(単量体組成)(部)】				
・2官能性オルオノシロキサン単量体(I)				,
MPPS-60[化学式(i)]	65		55	30
MPPS-40[化学式(ii)]		65		
・単環式単量体(II)				
MACE[化学式(iii)]	15	15	15	20
・単官能性オルガノシロキサン単量体(III)				
MPTTS[化学式(iv)]	20	20	30	50
M P M T S [化学式(v)]				
MMPPS[化学式(vi)]				
【眼用レンズ材料の物性】		,		
酸素透過係数(Dk) ¹⁾	265×10 ⁻¹¹	258×10 ⁻¹¹	207×10 ⁻¹¹	228×10 ⁻¹¹
弹性率(MPa)	6. 2	7. 3	8. 8	6. 7
極限歪み(%)	70	75	65	63
透明性	0	0	0	0
【コンタクトレンズの物性】				
接触角	50°	53°	58°	62°
形状安定性	0	0	0	0

¹⁾ 酸素透過係数(Dk)の単位: c c・c m/c m²・s e c・m m H g

[表 2]

	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	5	6	7	8	9
【原料(単量体組成)(部)】					
・2官能性オルガノシロキサン単量体(I)					
MPPS-60[化学式(i)]				55	55
MPPS-40[化学式(ii)]	75	55	30		
· 单環式単量体(II):					
MACE[化学式(iii)]	10	15	20	15	15
・単官能性オルガ/シロキサン単量体(III)			ii		
MPTTS[化学式(iv)]	15	30	50		
MPMTS[化学式(v)]				30	
MMPPS[化学式(vi)]					30
【眼用レンズ材料の物性】					
酸素透過係数(Dk) ¹⁾	239×10 ⁻¹¹	189×10 ⁻¹¹	263×10 ⁻¹¹	270×10 ⁻¹¹	235×10 ⁻¹¹
弾性率(MPa)	7. 9	9. 4	6. 2	6. 5	6. 3
極限歪み(%)	68	60	76	79 -	68
透明性	0	0	0	0	0
【コンタクトレンズの物性】					
接触角	53°	58°	65°	49°	50°
形状安定性	0	0	0	0	0

¹⁾ 酸素透過係数(Dk)の単位: c c・c m/c m²・s e c・m m H g

[表 3]

	比較例	比較例	比較例	比較例
	1	2	3	4
【原料(单量体組成)(部)】				
・2官能性オルオノシロキサン単量体(I)				
MPPS-60[化学式(i)]	100		70	70
MPPS-40[化学式(ii)]				
• 単環式単量体(II)			,	
MACE[化学式(iii)]			30	
・単官能性オルガノシロキサン単量体(III)				
MPTTS[化学式(iv)]		100		30
MPMTS[化学式(v)]				
MMPPS[化学式(vi)]				
【眼用レンズ材料の物性】				
酸素透過係数(Dk)1)	297×10 ⁻¹¹	_ 2)	151×10 ⁻¹¹	234×10 ⁻¹¹
弾性率(MPa)	2. 6	_ 3)	13. 2	5. 8
極限歪み(%)	5	_ 3)	35	20
透明性	0	0	0	0
【コンタクトレンズの物性】				
接触角	52°	72°	55°	57°
形状安定性	0	×	0	0

- 1) 酸素透過係数(Dk)の単位: c c・c m/c m²・s e c・m m H g
- 2) 塑性変形し厚みを測定できないために弾性率の測定不能。
- 3) 塑性変形により測定不能。

WO 01/23945 PCT/JP99/05330

上記の表 1 ~表 3 の結果から、2 官能性オルガノシロキサン単量体 (I)、単環式単量体 (II) および単官能性オルガノシロキサン単量体 (III)から主としてなる単量体混合物を用いて製造した共重合体からなる実施例 1 ~ 9 の眼用レンズ材料および眼用レンズ (コンタクトレンズ)は、透明性に優れ、高い酸素透過性を有していること、弾性率が低くて柔軟性があり、装用感に優れ、極限歪みの値が高くて耐久性に優れていること、水に対する接触角が適当な値であって水濡れ性および親水性が良好でありながら親水性が過度でなくて細菌やカビ類などが繁殖しにくく殺菌消毒処理が不要であること、しかも形状安定性に優れていて長期間使用しても形状や寸法の変化、変形が少ないことがわかる。

5

10

15

20

25

これに対して、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)の単独重合体よりなる比較例1の眼用レンズ材料および眼用レンズ(コンタクトレンズ)は、極限歪みの値が極めて低く脆いため、耐久性に欠け、眼用レンズ材料および眼用レンズとしては事実上使用できないことがわかる。

また、単官能性オルガノシロキサン単量体(III) の単独重合体よりなる比較例2の眼用レンズ材料および眼用レンズ(コンタクトレンズ)は、塑性変形、形状変形などを生じ、眼用レンズ材料および眼用レンズとしては事実上使用できないことがわかる。

そして、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)と単環式単量体(II) の共重合体よりなる比較例3の眼用レンズ材料および眼用レンズ(コンタクトレンズ)は、極限歪みの値が低くて耐久性に欠け、弾性率が高くて柔軟性が低いため、装用感に劣っていることがわかる。

さらに、2官能性オルガノシロキサン単量体(I)と単官能性オルガ ノシロキサン単量体(III)の共重合体よりなる比較例4の眼用レンズ材 料および眼用レンズ(コンタクトレンズ)は、極限歪みの値が低く、耐 久性が低いことがわかる。 WO 01/23945 PCT/JP99/05330

産業上の利用可能性

5

本発明の眼用レンズ材料および眼用レンズは、酸素透過性、機械的強度、耐久性および柔軟性に優れ、しかも形状安定性、透明性、適度な水濡れ性などの諸特性に優れていて、眼用レンズ材料および眼用レンズに必要とされる各種特性をバランス良く備えている。そのため、本発明の眼用レンズ、特にコンタクトレンズおよび眼内レンズは、装用感、取り扱い性、強度、耐久性、耐変形性、安全性に優れ、細菌やカビ類などの微生物の繁殖がなくて殺菌消毒処理が不要である。

請求の範囲

1. (a) 下記の一般式(I);

5

10

15

25

$$CH_{2} = C \qquad R^{3} \qquad R^{5} \qquad R^{7} \qquad C = CH_{2}$$

$$C = CH_{2} \qquad R^{3} \qquad R^{5} \qquad R^{7} \qquad C = CH_{2}$$

$$C = CH_{2} \qquad R^{3} \qquad R^{4} \qquad R^{6} \qquad R^{8} \qquad 0$$

$$C = CH_{2} \qquad R^{5} \qquad R^{7} \qquad C = CH_{2}$$

[式中、R¹およびR²はそれぞれ独立して水素原子またはメチル基、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R³およびR®はそれぞれ独立してフッ素原子で置換されていてもよい炭素数 $1\sim10$ の1価の炭化水素基、A¹およびA²はそれぞれ独立して酸素原子、硫黄原子または式:-NR9-(式中、R9は水素原子またはフッ素原子で置換されていてもよい炭素数 $1\sim10$ の1価の炭化水素基を示す)で表される基、X1およびX2はそれぞれ独立して単結合または2価の有機基、そしてmは $0\sim300$ の整数を示す。〕で表されるオルガノシロキサン単量体;

(b) 下記の一般式(II);

$$CH_2 = C \xrightarrow{R^{10}} CH_2 = C \xrightarrow{R^{10}} A^3 - Y$$
(II)

[式中、 R^{10} は水素原子またはメチル基、 A^{3} は酸素原子、硫黄原子または式: $-NR^{11}$ -(式中、 R^{11} は水素原子またはフッ素原子で置換されていてもよい炭素数 $1\sim10$ の1価の炭化水素基を示す)で表される基、Yは単環式炭化水素から誘導される1価の炭化水素基を示す。]

PCT/JP99/05330 WO 01/23945

で表される単量体:並びに、

10

15

下記の一般式(III); (c)

5
$$CH_2 = C$$

$$C - A^4 - X^3 - \begin{bmatrix} Z^1 \\ 1 \\ Si - O \\ Z^2 \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} Z^3 \\ 1 \\ Si \\ Z^5 \end{bmatrix}$$
(III)

「式中、R¹²は水素原子またはメチル基、A⁴は酸素原子、硫黄原子また は式: $-NR^{13}-$ (式中、 R^{13} は水素原子またはフッ素原子で置換され ていてもよい炭素数1~10の1価の炭化水素基を示す)で表される 基、X³は単結合または2価の有機基、Z¹、Z²、Z³、Z⁴およびZ⁵は それぞれ独立してフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~10の 1 価の炭化水素基、式: - O R 14 (式中、R 14 はフッ素原子で置換され ていてもよい炭素数1~10の1価の炭化水素基を示す)で表される基 または式:-O-SiR¹⁵R¹⁶R¹⁷ {式中、R¹⁵、R¹⁶およびR¹⁷はそ れぞれ独立してフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~10の1 価の炭化水素基または式:-O-R18(式中、R18はフッ素原子で置換 されていてもよい炭素数1~10の1価の炭化水素基を示す)を示す} で表される基、そしてnは0~300の整数を示す。] 20

で表されるオルガノシロキサン単量体;

から主としてなる単量体混合物を重合して得られる共重合体からなるこ とを特徴とする眼用レンズ材料。

上記の一般式(I)で表されるオルガノシロキサン単量体、一般 2. 式(II)で表される単量体および一般式(III)で表されるオルガノシロ 25 キサン単量体の合計含有量が、単量体混合物の全重量に基づいて70重

WO 01/23945 PCT/JP99/05330

量%以上である単量体混合物を重合して得られる共重合体からなる請求 の範囲第1項記載の眼用レンズ材料。

- 3. 上記の一般式(I)で表されるオルガノシロキサン単量体、一般式(II)で表される単量体および一般式(III)で表されるオルガノシロキサン単量体の含有量が、単量体混合物の全重量に基づいてそれぞれ5~80重量%の範囲内である単量体混合物を重合して得られる共重合体からなる請求の範囲第1項または第2項記載の眼用レンズ材料。
- 4. 請求の範囲第1項~第3項のいずれか1項に記載の眼用レンズ材料よりなる眼用レンズ。
- 10 5. コンタクトレンズである請求の範囲第4項記載の眼用レンズ。

5

6. 表面が親水化されている請求の範囲第4項または第5記載の眼用レンズ。

THIS PAGE BLANK (USPTO)



International application No.

PCT/JP99/05330

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl ⁶ G02C7/04, C08F290/06, A61F2/16					
According to	According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC				
B. FIELDS	SEARCHED				
Int.	Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl ⁶ G02C7/04, C08F290/06, A61F2/16				
Jitsu Kokai	Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Jitsuyo Shinan Koho 1926-1996 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-1999 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-1999 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-1999				
Electronic da	ta base consulted during the international search (name	of data base and, where practicable, sear	ch terms used)		
C. DOCUM	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			
Category*	Citation of document, with indication, where app		Relevant to claim No.		
Y	JP, 3-223321, A (Asahi Chemical 02 October, 1991 (02.10.91), Full text; all drawings (Famil		1-5		
А	JP, 8-227001, A (Menicon Co., Le 03 September, 1996 (03.09.96), Full text; all drawings (Famil		1-6		
E,X	<pre>JP, 11-287971, A (Kuraray Co., 1 19 October, 1999 (19.10.99), Full text; all drawings (Famil</pre>		1-6		
Y	JP, 11-228643, A (Menicon Co., 24 August, 1999 (24.08.99), Full text; all drawings & EP, 937998, A2	Ltd.),	1-5		
Y	<pre>JP, 11-119168, A (Seed K.K.), 30 April, 1999 (30.04.99), Full text; all drawings (Famil</pre>	ly: none)	1-6		
Y	JP, 6-121826, A (Menicon Co., L	td.),	1-5		
Furth	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.			
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "Date of the actual completion of the international search 15 November, 1999 (15.11.99) "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; t			he application but cited to lerlying the invention cannot be cred to involve an inventive e claimed invention cannot be claimed invention cannot be p when the document is h documents, such n skilled in the art family		
Name and Jap	mailing address of the ISA/ canese Patent Office	Authorized officer			
Franks 1941	Nt.	Telephone No.			



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP99/05330

Relevant to claim No. (.K.), 1-5 ne)
ne) 6
ne)

Α.	発明の属する分野	野の分類	(国際特許分類	(I	PC))
А.	- 年明い属するガラ	けマンフナまれ	(四野が竹川) が	(I	10,	,

Int. C16 G02C7/04, C08F290/06, A61F2/16

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl° G02C7/04, C08F290/06, A61F2/16

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報

1926-1996年

日本国公開実用新案公報

1971-1999年

日本国登録実用新案公報 日本国実用新案登録公報 1994-1999年1996-1999年

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

C. 関連すると認められる文献					
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する請求の範囲の番号			
Y	JP, 3-223321, A (旭化成工業株式会社) 2.10月.1991 (02.10.91) 全文、全図	1 – 5			
A	(ファミリーなし) JP, 8-227001, A (株式会社メニコン) 3.9月.1996 (03.09.96) 全文、全図	1 - 6			
E, X	(ファミリーなし) JP, 11−287971, A (株式会社クラレ) 19. 10月. 1999 (19. 10. 99) 全文、全図	1 – 6			
	(ファミリーなし)				

|X| C欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって て出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理 論の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 15.11.99 国際調査報告の発送日 24.11.99 国際調査機関の名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) 2V 9611 本国特許庁(ISA/JP) 森内 正明 印 単便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 電話番号 03-3581-1101 内線 3271



国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP99/05330

((结本)	関連すると認められる文献	
引用文献の		関連する 請求の範囲の番号
カテゴリー*	引用文献名及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	1-5
Y	JP, 11-228643, A (株式会社メニコン) 24.8月.1999 (24.08.99) 全文、全図	
Y	&EP, 937998, A2 JP, 11-119168, A (株式会社シード) 30. 4月. 1999 (30. 04. 99) 全文、全別	1-6
Y	(ファミリーなし) JP, 6-121826, A (株式会社メニコン) 6.5月.1994 (06.05.94) 全文、全図	1-5
Y	全 &EP, 584826, A2 &US, 5346946, A JP, 6-32855, A (株式会社日本コンタクトレンズ) 8. 2月. 1994 (08. 02. 94) 全文、全図	1 – 5
A	(ファミリーなし) JP, 11-172149, A (株式会社クラレ) 29. 6月. 1999 (29. 06. 99) 全文、全図	6
	&EP, 908476, A2 &CN, 1214298, A &CA, 2248467, A1	